The raw materials are: (1) declinium oxide or cpd. which is dily converted to gadolinium oxide at high temp. (nitrate, carbonate, halide, etc. of gadolinium); (2) strontium oxide or cpd. which is readily converted to strontium oxide at high temp. (nitrate, carbonate, halide, etc. of strontium); (3) aluminium oxide or cpd. which is readily converted to aluminium oxide high temp. (nitrate, hydroxide, halide, etc. of aluminium); and (4) europium oxide or cpd. whi is readily converted to europium oxide at high temp. (nitrate, carbonate, halide, etc. of europium).

ADVANTAGE - The divalent europium-activated strontium aluminate fluorescent substance has an improved height of emission peak.

Full | Title | Chation | Front | Review | Classification | Date | Reference | Sequences | Attachments |

MMC Draw Desc Image

4. Document ID: JP 77028745 B

. L9: Entry 4 of 4

File: DWPI

Jul 28, 1977

DERWENT-ACC-NO: 1977-60520Y

DERWENT-WEEK: 197734

COPYRIGHT 2003 DERWENT INFORMATION LTD

TITLE: Fluorescent material based on gadolinium aluminate - contains europium as activator

PRIORITY-DATA: 1965JP-0070830 (November 19, 1965)

PATENT-FAMILY:

PUB-NO

PUB-DATE

LANGUAGE

PAGES

MAIN-IPC

JP 77028745 B

July 28, 1977

000

Record List Display

http://westbrs:8002/bin/gate.exe?f=TOC&s....12&ref=9&dbname=JPAB,EPAB,DWPI&ESNAM

INT-CL (IPC): C09K 11/46

ABSTRACTED-PUB-NO: JP 77028745B

BASIC-ABSTRACT:

The material is based on gadolinium aluminate with Al2O3/Gd2O3 molar ratio of approx. unity an is activated by Eu. The material is produced by adding a small amt. of Eu to an equimolar mixt of Gd2O3 and Al2O3, and heating the mixt. at 1000-1500 degrees C in an oxidising atmos. The starting materials can be in any form capable of forming Gd2O3 and Al2O3 by heat, such as hydroxide, mineral acid salts, etc.

GdAlO3/Eu shows similar fluorescent characteristics to Gd2O3/Eu, with smaller amt. of expensiv Gd. The material emits fluorescent light in 6200 angstroms region by excitation with UV of 253 angstroms, 3650 angstroms or cathode ray, and is useful as red fluorescent material for colour TV tube, high press. Hg lamp, etc.

Full Title Citation Front Review Classification Date Reference Sequences Attachments

Generate Collection Print

Terms

(ytrtrium or y or la or lantanum or gd or gadolinium) adj5 (aluminate or gallate or indate) adj5 (eu or europium)

Documents

4

Display Format:

Change Format

Previous Page Next Page

19日本国特許庁

①特許出願公告.

特許

昭52—28745

(1) Int.Cl2 ·C 09 K 11/46 識別記号 9日本分類

庁内整理番号 @公告 昭和52年(1977) 7 月 28 日

13(9) C 112

発明の数 1

(全 2 頁)

1

國盤光体

審

判 昭 4 4 - 3 4 8 7

②特 願 昭40-70830

23出

⑫発 明 者 横田和人

川崎市幸区堀川町72東京芝浦電

気株式会社堀川町工場内

固 庄司隆

同所

願 人 東京芝浦電気株式会社 の出

川崎市幸区堀川町72

個代 理 人 弁理士 富岡章 外3名

発明の詳細な説明

本発明はユーロピウム(Eu)で活性化した正 アルミン酸ガドリニウム (GdAl2O3) 蛍光体に 関する。

最近ユーロピウムを活性剤としたパナジン酸イ ム等の高効率の赤色発光螢光体が相ついで発表さ れている。これらの螢光体はカラー・プラウン管 用、高圧水銀灯用等の螢光体として、その高効率 の赤色発光のために非常に有効だと言われている。

酸ガドリニウム螢光体で、上記の最近発表された 螢光体と同様に高効率の赤色発光螢光体でカラー・ プラウン管、高圧水銀灯等に用いて有効である。

上記の如くユーロピウムで活性化した酸化ガド リニウム螢光体は既に知られているが、ガドリニ 30 ウムは原料として存在量が少く非常に髙価なため に、特性は優れていても実用的でない。 故にこの 優秀な特性を低下させることなく、比較的安価な 螢光体が得られれば理想的である。

を進めた結果、酸化ガドリニウムの 0.5 モルを酸 化アルミニウムで置換した型の正アルミン酸ガド

リニウム蛍光体が上記した要求をほぼ満足させる ものであることを見出すに至つた。このユーロピ ウムで活性化した正アルミン酸ガドリニウム螢光 体(GdAlO₃/Eu)は、水銀蒸気の発する

2

昭40(1965)11月19日 5 2537Å3650Å等の紫外線および陰極線刺 激で約6200Å付近に強い線スペクトルを示し、 従つてカラー・プラウン管、高圧水銀灯等の赤色 発光螢光体として有効である。

この螢光体の合成は容易であつて、酸化ガドリ 10 ニウム (Gd₂O₃)と酸化アルミニウム (Al₂O₃) の1モルづつの混合物に、小量の酸化ユーロピウ ム (Eu₂O₃)を加え乳鉢で良く粉砕混合した後、 酸化雰囲気中で1000~1500℃の温度で 30分以上焼成することによつて得られる。この 15 場合、原料は各々焼成により酸化ガドリニウム、 酸化アルミニウムおよび酸化ユーロピウムを生成 するものであれば硫酸塩、硝酸塩、炭酸塩、蓚酸 塩、水酸化物の何れを用いても良い。又正アルミ ン酸ガドリニウムに対する酸化ユーロピウムの割 ツトリウム、酸化イツトリウム、酸化ガドリニウ 20 合は0.5~10重量%の範囲が適当である。更に 焼成の際に塩化アンモニウム、塩化ナトリウム、 炭酸ナトリウム等を融剤として併用することも可 能である。尚酸化ガドリニウムと酸化アルミニウ ムのモル比は正確に1:1にする必要はなく、若 本発明はユーロピウムで活性化した正アルミン 25 干の増減があつても差支えなく、酸化ガドリニウ ムに対する酸化アルミニウムのモル比は 1.00 士 2%の範囲にあればよい。

> 次に本発明の実施例につき具体的に説明する。 実施例

酸化ガドリニウム 7.658、酸化アルミニウム 2.28、酸化ユーロピウム 0.15 8を充分に粉砕 混合した後、酸化性雰囲気中で1200℃で1時 間焼成すれば、ユーロピウムで活性化した正アル ミン酸ガドリニウム螢光体が得られる。本螢光体 本発明者らはこのような見地にもとずいて研究 35 は、2537Å、3650Å紫外線および陰極線 刺激で強い赤色発光を示した。

3

・切特許請求の範囲

1 酸化アルミニウムと酸化ガドリニウムのモルJ. Chem. phys. 36比(Al 2 O3)がほぼ1の正アルミン酸ガドリニ705頁(1962)ウムを基体とし、これをユーロピウムで活性化し 5 7 25頁(1964)て成る螢光体。J. Electrochem. Sc

59引用文献

J. Chem. phys. 36、[3]第702~705頁(1962)
phys.Rev. 136[3A] 第717~725頁(1964)
J. Electrochem. Soc. 112(2)
第181~184頁(1965)